

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-252526

(43)Date of publication of application : 14.09.2000

(51)Int.Cl.

H01L 35/18
B22F 3/10
H01L 35/32
H01L 35/34

(21)Application number : 11-185249

(71)Applicant : MATSUSHITA ELECTRIC IND CO
LTD

(22)Date of filing : 30.06.1999

(72)Inventor : KUSAKABE HIROKI
TAKIGAWA MASUO

(30)Priority

Priority number : 10201194
10372730Priority date : 30.06.1998
28.12.1998

Priority country : JP

JP

(54) SKUTTERUDITE THERMOELECTRIC MATERIAL, THERMOCOUPLE AND MANUFACTURE THEREOF

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method of manufacturing a sintered body which is formed of Co-Sb-filled skutterudite thermoelectric material that converts heat direct into electricity through a Seebeck effect, more improved in figure of merit, and lessened in thermal conduction.

SOLUTION: Skutterudite thermoelectric material is composed of Sb- containing skutterudite compound crystal grains and metal oxide dispersed between grain boundaries and sintered into a sintered body. Metal oxide restrains crystal grains from growing in a sintering process, and a skutterudite compound is atomized into fine crystal grains which are 20 μm or less in average crystal grain diameter. The fine crystal grains are increased in grain boundary areas, phonon scattering is enhanced, and the sintered body is lessened in thermal conductivity and enhanced in figure of merit. Rare earth metal oxide is made to serve as the above metal oxide. The skutterudite compound contains a filled skutterudite compound whose composition is represented by a structural formula, $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ (where Ln denotes rare earth metal, $0 < x \leq 4$, $0 < y \leq 1$).

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

29.08.2001

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision
of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

* NOTICES *

JPO and NCIPJ are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1.This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

- [Claim 1] Thermoelectric material characterized by being the sintered compact with which SUKATTERUDAITO system thermoelectric material consists of Sb content SUKATTERUDAITO compound crystal grain and the metallic oxide distributed to the grain boundary of this crystal.
- [Claim 2] Thermoelectric material according to claim 1 which set the diameter of average crystal grain of this SUKATTERUDAITO compound to 20 micrometers or less.
- [Claim 3] Thermoelectric material according to claim 2 characterized by the above-mentioned metallic oxide being an oxide of a rare earth metal.
- [Claim 4] Thermoelectric material according to claim 1 or 2 characterized by the above-mentioned SUKATTERUDAITO compound being a fill DOSUKATTERUDAITO system compound of a presentation of $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 < x \leq 4$, and $0 < y \leq 1$).
- [Claim 5] Thermoelectric material of claim 4 the above-mentioned presentation is $3 \leq x \leq 4$ especially, and is [claim] $0.8 \leq y \leq 1$.
- [Claim 6] Thermoelectric material according to claim 4 characterized by Above Ln containing two or more kinds of rare earth metals.
- [Claim 7] Thermoelectric material according to claim 4 to 6 Above Ln replaces with a rare earth metal, and is [thermoelectric material] Hf.
- [Claim 8] CoSb_3 to which a SUKATTERUDAITO compound crystal uses Co and Sb as a principal component Thermoelectric material according to claim 1 to 3 which is a system compound and is characterized by the crystal of a CoSb_3 system compound containing the transition metals except Co group metal.
- [Claim 9] Thermoelectric material according to claim 8 said whose transition metals are Cr, Mn, Fe, Ru, nickel, Pa and Pt, or Cu.
- [Claim 10] the powder of Co and Sb, or the above CoSb_3 system compound powder and the transition metals distributed in this powder -- since -- thermoelectric material according to claim 8 characterized by being the sintered compact which sinters the Plastic solid which changes and changes.
- [Claim 11] Fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material which FeSb_2 phase is the intensity ratio of the peak diffraction reinforcement of FeSb_2 phase to the peak diffraction reinforcement of the fill DOSUKATTERUDAITO crystal phase by the X diffraction, and is characterized by considering as 1% or less into a fill DOSUKATTERUDAITO crystal phase in the fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material which consists of a presentation ratio of $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 < x \leq 4$, and $0 < y \leq 1$).
- [Claim 12] Fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material characterized by making the content of oxygen into 1 or less % of the weight into a fill DOSUKATTERUDAITO crystal phase in the fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material which consists of a presentation ratio of $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 < x \leq 4$, and $0 < y \leq 1$).
- [Claim 13] Thermoelectric material according to claim 11 or 12 the above-mentioned presentation is $3 \leq x \leq 4$ especially, and is [thermoelectric material] $0.8 \leq y \leq 1$.
- [Claim 14] Thermoelectric material which consists of a fill DOSUKATTERUDAITO system compound which has the presentation of $\text{Hf}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ (here, it is $0 < x \leq 4$ and $0 < y \leq 1$).

[Claim 15] Thermoelectric material according to claim 14 the above-mentioned presentation is $3 \leq X \leq 4$ especially, and is [thermoelectric material] $0.8 \leq y \leq 1$.

[Claim 16] Fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material characterized by M being nickel, Pd, or Pt in the fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material which consists of a presentation ratio of $\text{LnYFe}_x\text{M}_4-x\text{Sb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $1 \leq X \leq 4$, and $0 \leq y \leq 1$).

[Claim 17] Thermoelectric material according to claim 16 which is $3 \leq X \leq 4$, and is $0.8 \leq y \leq 1$.

[Claim 18] The manufacture approach of the thermoelectric material which is the manufacture approach of the SUKATTERUDAITO system thermoelectric material which consists of the crystal of Sb content SUKATTERUDAITO compound, and the metallic oxide distributed to the grain boundary, and is characterized by sintering the mixed powder of a SUKATTERUDAITO compound, or its constituent and metallic oxide.

[Claim 19] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 18 characterized by the above-mentioned Sb content SUKATTERUDAITO compound being a fill DOSUKATTERUDAITO compound of a presentation of $\text{LnYFe}_x\text{Co}_4-x\text{Sb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 < X \leq 4$, and $0 < y \leq 1$).

[Claim 20] The manufacture approach of the thermoelectric material of claim 19 that the above-mentioned presentation is $3 \leq X \leq 4$ especially, and is $0.8 \leq y \leq 1$.

[Claim 21] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 18 to 20 characterized by for the above-mentioned mixed powder making the powder of the above-mentioned SUKATTERUDAITO compound distribute metal content sediment by sedimentation from a metal content water solution, decomposing thermally behind, making the compound powder concerned distribute a metallic oxide, and changing.

[Claim 22] CoSb_3 to which a SUKATTERUDAITO compound crystal uses Co and Sb as a principal component The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 18 which is a system compound and is characterized by for the above-mentioned mixed powder mixing the transition metals except Co group metal into a SUKATTERUDAITO compound crystal, and being sintered.

[Claim 23] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 22 characterized by for the above-mentioned mixed powder carrying out electroless deposition of the transition metals to CoSb_3 system compound powder, and growing into it.

[Claim 24] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 22 characterized by for the above-mentioned mixed powder mixing transition metals on the front face of the mixed powder of Co and Sb, or CoSb_3 system compound powder by mechanical alloying, and growing into it.

[Claim 25] It is the powder or CoSb_3 of Co and Sb in the water solution in which the above-mentioned mixed powder dissolved transition metals. The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 22 which distributed system compound powder, carried out hydrogen reduction of the water solution after evaporation to dryness, and used it as mixed powder.

[Claim 26] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 18 to 25 that said transition metals are Mn, Cr, Fe, Ru, nickel, Pd and Pt, or Cu.

[Claim 27] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 18 that the approach of sintering mixed powder is characterized by being a discharge plasma sintering process.

[Claim 28] The manufacture approach of fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material that the head end process from formation of a fill DOSUKATTERUDAITO compound to sintering of fill DOSUKATTERUDAITO compound powder is characterized by carrying out into a non-oxidizing atmosphere in the manufacture approach of the thermoelectric material containing the fill DOSUKATTERUDAITO compound of the presentation ratio of $\text{LnYFe}_x\text{M}_4-x\text{Sb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 \leq X \leq 4$, and $0 \leq y \leq 1$).

[Claim 29] The manufacture approach of a thermoelectric material according to claim 28 characterized by a head end process including grinding of a fill DOSUKATTERUDAITO compound, preforming of the compound powder concerned, the charge to the sintering dice of a

Plastic solid, and the process of sintering of a Plastic solid.

[Claim 30] Claim 18 to which the approach of sintering the above-mentioned compound powder is characterized by being a discharge plasma sintering process thru/or the manufacture approach of a thermoelectric material given in either 20, 28 and 29.

[Claim 31] The thermoelectrical couple to whom sinter bonding of both the thermoelectric material is carried out for Sb content SUKATTERUDAITO system thermoelectric material to one as p type ***** and an n mold thermoelectric material, it is the thermoelectrical couple in which the p-n junction side was formed, and p type ***** is characterized by being claim 1 thru/or a thermoelectric material given in 12.

[Claim 32] The thermoelectrical couple according to claim 31 whose n mold thermoelectric material is Sb content SUKATTERUDAITO system thermoelectric material permuted by nickel, Pd, or Pt.

[Claim 33] n mold CoSb₃ Thermoelectrical couple according to claim 3 characterized by having the junction where system thermoelectric material consisted of n mold fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material which consists of a presentation ratio of $\text{LnYFe}_x\text{M}_4\text{-xSb}_{12}$ (here, a rare earth metal, $0 \leq X \leq 4$, $0 \leq y \leq 1$, and M are nickel, Pd, or Pt for Ln), and was joined by sintering.

[Claim 34] The manufacture approach of the thermoelectrical couple who joins the shaping layer of the raw material mixed powder of p mold Sb content fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material, and the mixed powder shaping layer of n mold Sb content fill DOSUKATTERUDAITO system thermoelectric material by pressurization, is made to sinter subsequently to one, and has the p-n junction by sintering.

[Claim 35] The manufacture approach of a thermoelectrical couple according to claim 34 that raw material mixed powder is the mixed powder of a SUKATTERUDAITO compound, or its constituent and metallic oxide, and is characterized by consisting of the crystal of Sb content SUKATTERUDAITO compound, and the metallic oxide distributed to the grain boundary.

[Claim 36] The manufacture approach of the thermoelectrical couple according to claim 34 or 35 characterized by the above-mentioned Sb content SUKATTERUDAITO compound being a fill DOSUKATTERUDAITO compound of a presentation of $\text{LnYFe}_x\text{Co}_4\text{-xSb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 < X \leq 4$, and $0 < y \leq 1$).

[Claim 37] The manufacture approach of a thermoelectrical couple according to claim 36 that the above-mentioned presentation is $3 \leq X \leq 4$ especially, and is $0.8 \leq y \leq 1$.

[Claim 38] The manufacture approach of the thermoelectrical couple according to claim 35 characterized by for the above-mentioned mixed powder making the powder of the above-mentioned SUKATTERUDAITO compound distribute metal content sediment by sedimentation from a metal content water solution, decomposing thermally behind, making the compound powder concerned distribute a metallic oxide, and changing.

[Claim 39] CoSb₃ to which a p mold Sb content SUKATTERUDAITO compound crystal uses Co and Sb as a principal component The manufacture approach of a thermoelectrical couple according to claim 34 or 35 that it is a system compound and the above-mentioned mixed powder is characterized by mixing the transition metals except Co group metal into a SUKATTERUDAITO compound crystal.

[Claim 40] The manufacture approach of a thermoelectrical couple according to claim 18 that the approach of sintering shaping ***** of mixed powder is characterized by being a discharge plasma sintering process.

[Claim 41] The manufacture approach of a thermoelectrical couple according to claim 34 that the head end process from formation of a fill DOSUKATTERUDAITO compound to [head end process / a p mold Sb content SUKATTERUDAITO compound is a fill DOSUKATTERUDAITO compound of the presentation ratio of $\text{LnYFe}_x\text{M}_4\text{-xSb}_{12}$ (here, Ln is a rare earth metal, $0 \leq X \leq 4$, and $0 \leq y \leq 1$), and] sintering of fill DOSUKATTERUDAITO compound powder is characterized by carrying out into a non-oxidizing atmosphere.

[Claim 42] The manufacture approach of the thermoelectrical couple according to claim 34 who is n mold fill DOSUKATTERUDAITO which an n mold Sb content SUKATTERUDAITO compound becomes from the presentation ratio of $\text{LnYFe}_x\text{M}_4\text{-xSb}_{12}$ (here, a rare earth metal, $0 \leq X \leq 4$,

$0 \leq y \leq 1$, and M are nickel, Pd, or Pt for Ln).

[Claim 43] The manufacture approach of a thermoelectrical couple according to claim 41 or 42 that the above-mentioned presentation is $3 \leq X \leq 4$ especially, and is $0.8 \leq y \leq 1$.

[Claim 44] The thermoelectrical module characterized by having consisted of a claim 31 thru/or said two or more thermoelectrical couples given in 34, and a conductive electrode, and connecting each thermoelectrical couple to a serial.

[Translation done.]

* NOTICES *

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

DESCRIPTION OF DRAWINGS

[Brief Description of the Drawings]

[Drawing 1] Co_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃ of the example of this invention A compound and La₂O₃ The SEM photograph (A) in which distribution of the particle of the fracture surface of a mixed sintered compact is shown, and Co_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃ Same independent SEM photograph (B).

[Drawing 2] Co_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃ concerning the example of this invention A compound and La₂O₃ Graph showing the thermal conductivity of a mixed sintered compact, and the relation of temperature.

[Drawing 3] CoSb₃ which performed Cu plating concerning the example of this invention Graph which shows the zero-energy thermonucleus apparatus BEKKU multiplier of a compound sintered compact, and the relation of temperature.

[Drawing 4] Fe addition CoSb₃ concerning the example of this invention A compound sintered compact and Co_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃ Graph showing the Seebeck coefficient of a compound sintered compact, and the relation of temperature.

[Drawing 5] Fe addition CoSb₃ concerning the example of this invention A compound sintered compact and Co_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃ Graph showing the power factor of a compound sintered compact, and the relation of temperature.

[Drawing 6] The graph showing the thermal conductivity kappa of the mixed sintered compact of CeCoFe₃Sb₁₂ compound and La₂O₃ concerning the example of this invention, and the relation of temperature.

[Drawing 7] The graph showing the thermal conductivity kappa of Ce_{0.5}La_{0.5}CoFe₃Sb₁₂ compound and the relation of temperature concerning the example of this invention.

[Drawing 8] The graph showing the Seebeck coefficient of HfFe₄Sb₁₂ compound and the relation of temperature concerning the example of this invention.

[Drawing 9] The graph showing the conductivity of HfFe₄Sb₁₂ compound thermoelectric material and the relation of temperature concerning the example of this invention.

[Drawing 10] The X diffraction chart of the CeCoFe₃Sb₁₂ compound powder of mechanical alloying before concerning the example of this invention, and the back (A, B).

[Drawing 11] The X diffraction result of the CeFe₄Sb₁₂ compound sintered compact which carried out discharge plasma sintering after performing processing (A) among Ar, and processing (B) among air.

[Drawing 12] The graph showing the thermal conductivity kappa of a CeFe₄Sb₁₂ compound sintered compact and the relation of temperature concerning the example of this invention.

[Drawing 13] The graph showing the annulus (A) of the temperature-Seebeck coefficient of a CeFe₄Sb₁₂ compound sintered compact and the relation (B) of temperature-conductivity by which the afterbaking join was processed and carried out in Ar and air.

[Drawing 14] The graph showing the relation of the non-dimension performance index (ZT) of a CeFe₄Sb₁₂ compound sintered compact and temperature concerning the example of this invention.

[Drawing 15] The graph showing the thermal conductivity kappa of a CeFe_{2.5}Pt_{1.5}Sb₁₂ compound sintered compact and the relation of temperature concerning the example of this invention.

[Drawing 16] The graph showing the relation (A) of the temperature-Seebeck coefficient of the $\text{CeFe}_{2.5}\text{Pt}_{1.5}\text{Sb}_{12}$ compound sintered compact concerning the example of this invention, and the relation (B) of temperature-conductivity.

[Drawing 17] The perspective view showing the process which manufactures the thermoelectrical couple who has p-n junction according to the operation gestalt of this invention (A-D).

[Drawing 18] The block diagram of equipment equipped with the heat source and the thermoelectrical module.

[Description of Notations]

1 Thermoelectric-Material Sintered Compact

10 Piece of Sintering

2 P Mold Sintering Layer

3 N Mold Sintering Layer

4 P-n Junction Side

5 Notch

6 Thermoelectrical Couple

61 Thermoelectrical Module

7 Heat Source

8 Body of Equipment

80 Current Control Section

81 Capacitor

84 Device Control Section

[Translation done.]

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号
特開2000-252526
(P2000-252526A)

(43) 公開日 平成12年9月14日 (2000.9.14)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FI	キーワード (参考)
H01L 35/18		H01L 35/18	4K018
B22F 3/10		35/32	A
H01L 35/32		35/34	
35/34		B22F 3/10	F

審査請求 未請求 請求項の数44 OL (全 18 頁)

(21) 出願番号 特願平11-185249

(22) 出願日 平成11年6月30日 (1999.6.30)

(31) 優先権主張番号 特願平10-201194

(32) 優先日 平成10年6月30日 (1998.6.30)

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(31) 優先権主張番号 特願平10-372730

(32) 優先日 平成10年12月28日 (1998.12.28)

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(71) 出願人 000005821
松下電器産業株式会社
大阪府門真市大字門真1006番地

(72) 発明者 日下部 弘樹
大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器
産業株式会社内

(72) 発明者 瀧川 益生
大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器
産業株式会社内

(74) 代理人 100062144
弁理士 青山 葆 (外2名)

Fターム(参考) 4K018 AA40 BA04 BC08 BC16 BC22
BC28 BC32 EA22 JA09 KA70

(54) 【発明の名称】 スカッテルダイト系熱電材料及び熱電カップル並びにその製造方法

(57) 【要約】

【課題】 ゼーベック効果による熱を電気に直接変換するスカッテルダイト系熱電材料について、Co-Sb系のフィルドスカッテルダイト焼結体の熱伝導を低下させ、熱電材料の性能指数をさらに向上させるような焼結体を製造する方法を提供する。

【解決手段】 スカッテルダイト系熱電材料は、Sb含有スカッテルダイト化合物結晶粒と該結晶の粒界に分散した金属酸化物とから焼結体される。金属酸化物が焼結過程での粒成長を抑制し、該スカッテルダイト化合物は、平均結晶粒径20μm以下に微細化される。微細な結晶粒の粒界の面積が増加し、フォノン散乱を高めて、熱伝導率を低下させ、性能指数が増加する。上記金属酸化物が希土類金属の酸化物である。上記スカッテルダイト化合物が、 $Ln_yFe_xCo_{4-x}Sb_{12}$ (ここで、Lnは希土類金属、 $0 < x \leq 4$ 、 $0 < y \leq 1$) の組成のフィルドスカッテルダイト系化合物を含む。

(A)



(B)



【特許請求の範囲】

【請求項1】 スカッテルダイト系熱電材料が、Sb含有スカッテルダイト化合物結晶粒と該結晶の粒界に分散した金属酸化物とから成る焼結体であることを特徴とする熱電材料。

【請求項2】 該スカッテルダイト化合物の平均結晶粒径を $20\mu\text{m}$ 以下にした請求項1に記載の熱電材料。

【請求項3】 上記金属酸化物が希土類金属の酸化物であることを特徴とする請求項2記載の熱電材料。

【請求項4】 上記スカッテルダイト化合物が、 $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、Lnは希土類金属、 $0 < x \leq 4$ 、 $0 < y \leq 1$ ）の組成のフィルドスカッテルダイト系化合物であることを特徴とする請求項1又は2に記載の熱電材料。

【請求項5】 上記組成が、特に、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項4の熱電材料。

【請求項6】 上記Lnが2種類以上の希土類金属を含むことを特徴とする請求項4記載の熱電材料。

【請求項7】 上記Lnが、希土類金属に代えて、Hfである請求項4ないし6のいずれかに記載の熱電材料。

【請求項8】 スカッテルダイト化合物結晶が、Co及びSbを主成分とする CoSb_3 系化合物であって、 CoSb_3 系化合物の結晶が、Co族金属を除く遷移金属を含むことを特徴とする請求項1ないし3のいずれかに記載の熱電材料。

【請求項9】 前記遷移金属が、Cr、Mn、Fe若しくはRu、又はNi、Pd、Pt、若しくはCuである請求項8に記載の熱電材料。

【請求項10】 CoとSbの粉末若しくは上記 CoSb_3 系化合物粉末と、該粉末中に分散した遷移金属と、から成る成形体を焼結して成る焼結体であることを特徴とする請求項8に記載の熱電材料。

【請求項11】 $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、Lnは希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）の組成比からなるフィルドスカッテルダイト系熱電材料において、フィルドスカッテルダイト結晶相中に FeSb_2 相が、X線回折によるフィルドスカッテルダイト結晶相のピーク回折強度に対する FeSb_2 相のピーク回折強度の強度比で、1%以下としたことを特徴とするフィルドスカッテルダイト系熱電材料。

【請求項12】 $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、Lnは希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）の組成比からなるフィルドスカッテルダイト系熱電材料において、フィルドスカッテルダイト結晶相中に酸素の含有量を1重量%以下としたことを特徴とするフィルドスカッテルダイト系熱電材料。

【請求項13】 上記組成が、特に、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項11又は12に記載の熱電材料。

【請求項14】 $\text{Hf}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、

$0 < x \leq 4$ 、 $0 < y \leq 1$ ）の組成を有するフィルドスカッテルダイト系化合物からなる熱電材料。

【請求項15】 上記組成が、特に、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項14に記載の熱電材料。

【請求項16】 $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{M}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、Lnは希土類金属、 $1 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）の組成比からなるフィルドスカッテルダイト系熱電材料において、MがNi、Pd、Ptのいずれかであることを特徴とするフィルドスカッテルダイト系熱電材料。

【請求項17】 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項16に記載の熱電材料。

【請求項18】 Sb含有スカッテルダイト化合物の結晶とその結晶粒界に分散した金属酸化物とから成るスカッテルダイト系熱電材料の製造方法であって、スカッテルダイト化合物若しくはその構成成分と金属酸化物との混合粉末を焼結することを特徴とする熱電材料の製造方法。

【請求項19】 上記Sb含有スカッテルダイト化合物が、 $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、Lnは希土類金属、 $0 < x \leq 4$ 、 $0 < y \leq 1$ ）の組成のフィルドスカッテルダイト化合物であることを特徴とする請求項18に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項20】 上記組成が、特に、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項19の熱電材料の製造方法。

【請求項21】 上記混合粉末が、金属含有水溶液からの沈降により上記スカッテルダイト化合物の粉末に金属含有沈降物を分散させ、後に加熱分解して、当該化合物粉末に金属酸化物を分散させて成ることを特徴とする請求項18ないし20のいずれかに記載の熱電材料の製造方法。

【請求項22】 スカッテルダイト化合物結晶が、Co及びSbを主成分とする CoSb_3 系化合物であって、上記混合粉末が、スカッテルダイト化合物結晶にCo族金属を除く遷移金属とを混合して焼結されることを特徴とする請求項18に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項23】 上記混合粉が、 CoSb_3 系化合物粉末に遷移金属を無電解メッキして成ることを特徴とする請求項22に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項24】 上記混合粉が、CoとSbの混合粉末若しくは CoSb_3 系化合物粉末の表面に遷移金属をメカニカルアロイングにより混合して成ることを特徴とする請求項22に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項25】 上記混合粉が、遷移金属を溶解した水溶液中にCoとSbとの粉末若しくは CoSb_3 系化合物粉末を分散し、水溶液を蒸発乾固後に水素還元して混合粉末とした請求項22に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項26】 前記遷移金属が、Mn、Cr、Fe、若しくはRu、又は、Ni、Pd、Pt若しくはCuである請求項18ないし25のいずれかに記載の熱電材料

の製造方法。

【請求項27】 混合粉末を焼結する方法が、放電プラズマ焼結法であることを特徴とする請求項18に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項28】 $L_n y F e_x M_{4-x} S b_{12}$ （ここで、 L_n は希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）の組成比のフィルドスカッテルダイト化合物を含む熱電材料の製造方法において、フィルドスカッテルダイト化合物の形成からフィルドスカッテルダイト化合物粉末の焼結に至る前処理工程が、非酸化性雰囲気中において行うことを特徴とするフィルドスカッテルダイト系熱電材料の製造方法。

【請求項29】 前処理工程が、フィルドスカッテルダイト化合物の粉碎と当該化合物粉末の予備成形と成形体の焼結ダイスへの装入と成形体の焼結の工程を含むことを特徴とする請求項28に記載の熱電材料の製造方法。

【請求項30】 上記化合物粉末を焼結する方法が、放電プラズマ焼結法であることを特徴とする請求項18ないし20、28、及び29のいずれかに記載の熱電材料の製造方法。

【請求項31】 Sb 含有スカッテルダイト系熱電材料を p 型電材料と n 型熱電材料として、両熱電材料を一体に焼結接合して、 $p-n$ 接合面を形成した熱電カップルであって、 p 型電材料が請求項1ないし12に記載の熱電材料であることを特徴とする熱電カップル。

【請求項32】 n 型熱電材料が、 Ni 、 Pd 又は Pt で置換した Sb 含有スカッテルダイト系熱電材料である請求項31に記載の熱電カップル。

【請求項33】 n 型 $CoSb_3$ 系熱電材料が、 $L_n y F e_x M_{4-x} S b_{12}$ （ここで、 L_n は希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ 、 M は Ni 又は Pd 又は Pt ）の組成比からなる n 型フィルドスカッテルダイト系熱電材料から構成され、焼結によって接合されたジャンクションを有することを特徴とする請求項3に記載の熱電カップル。

【請求項34】 p 型 Sb 含有フィルドスカッテルダイト系熱電材料の原料混合粉の成形層と、 n 型 Sb 含有フィルドスカッテルダイト系熱電材料の混合粉成形層とを加圧により接合して、次いで、一体に焼結させて、焼結による $p-n$ 接合を有する熱電カップルの製造方法。

【請求項35】 原料混合粉が、スカッテルダイト化合物若しくはその構成成分と金属酸化物との混合粉末であって、 Sb 含有スカッテルダイト化合物の結晶とその結晶粒界に分散した金属酸化物とから成ることを特徴とする請求項34に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項36】 上記 Sb 含有スカッテルダイト化合物が、 $L_n y F e_x Co_{4-x} S b_{12}$ （ここで、 L_n は希土類金属、 $0 < x \leq 4$ 、 $0 < y \leq 1$ ）の組成のフィルドスカッテルダイト化合物であることを特徴とする請求項34

又は35に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項37】 上記組成が、特に、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項36に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項38】 上記混合粉末が、金属含有水溶液からの沈降により上記スカッテルダイト化合物の粉末に金属含有沈降物を分散させ、後に加熱分解して、当該化合物粉末に金属酸化物を分散させて成ることを特徴とする請求項35に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項39】 p 型 Sb 含有スカッテルダイト化合物結晶が、 Co 及び Sb を主成分とする $CoSb_3$ 系化合物であって、上記混合粉末が、スカッテルダイト化合物結晶に Co 族金属を除く遷移金属とを混合したことを特徴とする請求項34又は35に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項40】 混合粉末の成形相層を焼結する方法が、放電プラズマ焼結法であることを特徴とする請求項18に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項41】 p 型 Sb 含有スカッテルダイト化合物が、 $L_n y F e_x M_{4-x} S b_{12}$ （ここで、 L_n は希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）の組成比のフィルドスカッテルダイト化合物であり、フィルドスカッテルダイト化合物の形成からフィルドスカッテルダイト化合物粉末の焼結に至る前処理工程が、非酸化性雰囲気中において行うことを特徴とする請求項34に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項42】 n 型 Sb 含有スカッテルダイト化合物が、 $L_n y F e_x M_{4-x} S b_{12}$ （ここで、 L_n は希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ 、 M は Ni 、 Pd 又は Pt ）の組成比からなる n 型フィルドスカッテルダイトである請求項34に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項43】 上記組成が、特に、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である請求項41又は42に記載の熱電カップルの製造方法。

【請求項44】 請求項31ないし34に記載の複数の前記熱電カップルと導電性の電極から構成され、それぞれの熱電カップルが直列に接続されたことを特徴とする熱電モジュール。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、ゼーベック効果による熱を電気に直接変換するスカッテルダイト系熱電材料とこれを利用した熱電カップル、並びに、その製造方法に関する。

【0002】

【従来の技術】従来、ゼーベック効果及びペルチェ効果を用いた熱電材料としては、 Bi_2Te_3 系熱電材料がよく知られており、一部の用途には実用化されているが、動作温度範囲が非常に狭く、室温付近での使用に限られていた。

【0003】また、熱電材料には、スカッテルダイト型結晶構造を示す CoSb_3 系金属間系化合物を利用したことも知られている。この系の化合物は、電子ないしホールの移動度が大きいという特徴を有し、高い熱電変換性能と広い動作温度範囲の両立が可能な材料として期待されている。

【0004】熱電材料として重要な特性は、ゼーベック係数 S 、導電率 σ 及び熱伝導率 κ をパラメータとして、性能指数 $Z = S^2 \sigma / \kappa$ で表されている。性能指数 Z を高めるには、熱電材料の S 及び σ が共に大きく、且つ κ が小さいことが望ましい。これらの各パラメータは熱電材料の主成分に対して添加する不純物の種類や量によって決定される。また、この他に、粒界に第二相として不純物を分散させることによって各パラメータが変化する。

【0005】先行技術に関して、特開平9-260729号公報明細書には、 CoSb_3 を主成分とし、その粒界に第二相として金属 Sb 相を含む焼結体により、導電率 σ が改善されることが開示されている。

【0006】また、前記公報には、焼結体の製造方法として、金属 Sb 相を含む CoSb_3 系合金粉末を加圧成形後、 Sb の液相析出温度以上で熱処理することによって、粒界に Sb 相が分散した焼結体とする方法が開示されている。

【0007】近年、 $\text{LnT}_4\text{Pn}_{12}$ (Ln は希土類金属、 T は遷移金属、 Pn は、 P 、 As 、 Sb などの元素)の式で示されるフィルドスカッテルダイト (filled skutterudite) 構造の化合物が、熱電材料として注目されている。フィルドスカッテルダイトは、スカッテルダイト結晶の単位胞の八分割点 (octant) に存在する2つの空孔の一部を希土類金属などの重い元素で充填した結晶である。これは、スカッテルダイト型結晶の空孔に希土類金属を充填することによって、 Sb との弱い結合によって Ce 原子が振動し、フォノンの散乱中心になるため、熱伝導率を大幅に低減することが期待できる。

【0008】これに関する先行技術について、例えば、D. T. Morelli, G. P. Meisner: "High figure of merit in Ce-filled Skutterudite", I. E. E. E., 15th International Conference on Thermoelectronics (1996), pp. 91 は、 Ce を充填し Co の一部を Fe で置換した $\text{CeFe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ 系スカッテルダイトの熱電材料の特性を開示している。これによると、 Co に対する Fe の置換数 x が2~4の範囲で大きくなるほど、導電率は高く、熱伝導率は小さくなるが、ゼーベック係数が小さくなるので、最も高い性能指数には、置換数には最適な範囲がある。

【0009】これらの材料を熱電モジュールとして使用するためには、 Co-Sb 系フィルドスカッテルダイト系熱電材料で $p-n$ ジャンクションを作るのが好都合であるが、希土類を充填したフィルドスカッテルダイト構

造は p 型の熱電材料として利用できる。

【0010】熱電材料を利用した熱電モジュールについては、特開平9-64422号には、 Co-Pt-Sb 系化合物を n 型とし、 n 型に PbTe 系化合物を利用し、両化合物材料が、直接に又は金属導体を介して間接に、 $p-n$ 接合されることが開示されている。この方法は、両方の化合物粉末が尖端部で接合するよう一体にプレス成形して、馬蹄形成形体を焼結してモジュールを製造する。

【0011】

【発明が解決しようとする課題】従来、 CoSb_3 系熱電材料に第二相として、 Sb 相を分散した材料は、導電率 σ は高くなるのであるが、ゼーベック係数 S が低下し、パワーファクタ $S^2 \sigma$ はさほど改善されない。また、 Sb 相の分散は、熱伝導率 κ を低減させない。 CoSb_3 系熱電材料のさらなる性能向上のためには低熱伝導率化という課題が残されていた。また、混合する Sb 相の粒径によっては、分散が不均一となり偏析とこれに伴う性能の不安定の問題が生じる。

【0012】フィルドスカッテルダイト構造は、優れた性能が期待できるが、熱的に不安定であり、分解しやすいという問題がある。重い原子を空の1つの八分割点に希土類元素を充填するためには、セルにおける電荷がバランスされる必要がある。例えば、4価の原子 Ln を充填する場合には、スカッテルダイト構造の2価の Co 原子4個を、例えば、3価の Fe 原子4個と置換することにより、電荷補償をすることができる。 Fe と Sb だけではスカッテルダイト構造は得られないので、結晶中の充填元素の電子価数が一定でない場合には、フィルドスカッテルダイト構造の一部分が FeSb_2 と Sb に分解する可能性がある。また、フォノン中心として作用するには、充填元素は Sb と弱い結合をしている必要があるが、このことは、熱的に不安定な結合であり、高温では充填元素の脱落により分解が発生する問題があった。

【0013】また、これらの材料を、熱電モジュールとして組み立てて使用するためには、二種類の熱電材料で $p-n$ ジャンクションを作る必要がある。従来、 n 型に関しては、 CoSb_3 結晶に Pd や Pt を添加することによって、高いゼーベック係数 S と高い導電率 σ とを両立することのできる材料が報告されている (特開平8-186294号公報明細書参照)。しかし、 p 型の熱電材料にするために、 CoSb_3 結晶に鉄族遷移金属 Mn 、 Cr 、 Fe 、 Ru 等の金属元素を添加することが考えられるが、これらの金属の添加は、ゼーベック係数 S が急激に低下するため、パワーファクタとしては向上されていない。 p 型としては、従来の熱電材料は性能には不満であった。

【0014】また、フィルドスカッテルダイト系熱電材料は、希土類を充填したフィルドスカッテルダイト構造は p 型であり、 n 型に関しては Co を添加しキャリア濃

度を制御する方法が試みられているが、未だ良好な結果は得られていない。

【0015】さらに、スカッテルダイト系熱電材料のように、高温で使用する材料をモジュール化する場合、高温端でのp-n接合には、直接接合や鋳付けなどの方法が用いられていたが、熱電材料との熱膨張係数の違いによって、高温で接触不良や断線を生じるという問題があった。

【0016】本発明は、前記問題に鑑み、第1に、Co-Sb系のフィルドスカッテルダイト系熱電材料の性能指数をさらに向上させるようなフィルドスカッテルダイト系焼結体と、その製造方法を提供することを目的とする。このためには、本発明は、フィルドスカッテルダイト系焼結体の熱安定性を向上しながら、熱伝導率をさらに低減することを目的とする。

【0017】本発明は、第2に、CoとSbの粉末、あるいはCoSb₃系化合物粉末に、遷移金属を均一に分散し、熱処理によってCoSb₃系焼結体とする製造方法を提供しようとするものである。

【0018】本発明は、フィルドスカッテルダイト系熱電材料の性能指数をさらに向上させるようなフィルドスカッテルダイト系焼結体と、その製造方法を提供することを目的とする。また、スカッテルダイト系熱電材料を用いた信頼性の高い熱電モジュールとその製造方法を提供することを目的とする。そのためには、本発明は、接合部が信頼性の高いp-n接合を提供するものである。

【0019】

【課題を解決するための手段】本発明は、Sb含有スカッテルダイト熱電材料について、焼結体をスカッテルダイトの微細化された結晶粒から構成し、これにより、焼結体の結晶粒径に対する結晶粒界面の面積が大きくなり粒界におけるフォノンの散乱を促進して、熱電材料としての熱伝導率を低下させる。

【0020】本発明の熱電材料は、スカッテルダイト結晶相の粒界に金属酸化物の微細粒子を分散させた焼結体とする。金属酸化物の粒子は、焼結過程での結晶粒成長を抑え、結晶相を微細粒とし、熱電材料の熱伝導率を低下させる。

【0021】即ち、金属酸化物相は、CoSb₃系化合物相の粒界に存し、焼結過程でのCoSb₃結晶の粒成長を抑制して、焼結体を緻密な焼結組織とする。これにより、焼結体の結晶粒径に対する結晶粒界面の面積が大きくなり粒界におけるフォノンの散乱を促進して、熱伝導率を低下させる。粒界に存在する多数の酸化物粒子自体も、フォノン散乱を生じ、熱伝導率を低下させる。このようにして、金属酸化物相は、スカッテルダイト型の熱電材料としての性能指数を向上させ、熱電素子の熱電変換効率を向上させる。

【0022】金属酸化物には、特に、希土類金属の酸化物を利用する。少量の希土類金属は、粒界に析出したと

きに、ゼーベック係数Sを向上させる。希土類金属等の原子量の大きい粒子は、電子及びホール散乱指数を増加させ、これにより、ゼーベック係数Sも高める。

【0023】本発明において、CoとSbを主成分とするCoSb₃系化合物に遷移金属を含有するのが好ましい。遷移金属は、Coの一部と置換して、ゼーベック係数Sを変え、その値を向上させる。遷移金属は、p型ドーパントとして、Cr、Mn、Fe、Ruが利用される。n型ドーパントとして、Ni族(Ni、Pd、Pt)や貴金属(Cu、Ag、Au)を使用する。

【0024】Sb含有スカッテルダイト系化合物は、Ln_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂系のフィルドスカッテルダイトを含むが、本発明においては、フィルドスカッテルダイト結晶が分解するのを防止して、分解による熱電性能の低下を防止する。熱電材料は、特に、FeSb₂及びSb等の析出相を低減して、これにより、熱伝導率を低下させる。

【0025】このような分解は、焼結に至る過程で、熱電材料内の酸素により、フィルドスカッテルダイト結晶中の充填元素Lnが酸化されて結晶格子から除去され、これに起因して不安定なフィルドスカッテルダイト構造の一部分がFeSb₂とSbに分解されるためである。このために、本発明は、原料調整から焼結に至る過程を非酸化性雰囲気中で行う。

【0026】本発明のフィルドスカッテルダイト系熱電材料は、ドーパントとしてNi、Pd、Ptのいずれかの元素を選択し、Ln_yFe_xM_{4-x}Sb₁₂系の化合物を利用する。Coを添加した場合に安定なCoSb₃相が生成され、格子へのLnの充填が不十分になるのが、NiやPdは、Sbとの安定な化合物が存在しないために、完全なドーパントとして作用する。従って、第2相を生成せずにキャリア濃度の制御が可能となり、n型フィルドスカッテルダイト系熱電材料を得ることができる。

【0027】本発明の熱電カップルは、Sb含有スカッテルダイト系結晶を有するp型とn型の2種類の熱電材料から、直接接合により形成され、両者が同質で熱膨張差が非常に小さいから、接合部での割れや分離のない安定した熱電カップルを提供する。このようなカップルは、低温側の部位を金属導体で接続して直列配置にして、熱電モジュールとして利用される。

【0028】

【発明の実施の形態】本発明のSb含有スカッテルダイトには、InSb₃系、CoSb₃系のスカッテルダイト、Ln_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂系等のSb主要成分として含むフィルドスカッテルダイト化合物を含む。CoをNi、Pd、Ptのいずれかの元素で置換したLn_yFe_xM_{4-x}Sb₁₂系の化合物も利用される。

【0029】熱電材料は、上記の化合物の焼結体であり、焼結体は、平均結晶粒度を、100μm以下に制限

される。平均結晶粒度が $100\mu\text{m}$ を超えると、特に、熱伝導度が上昇するので好ましくない。特に、 $20\mu\text{m}$ 以下の結晶粒度が、熱伝導度の低下に有効である。特に、結晶粒度 $5\sim 10\mu\text{m}$ の範囲に調整される。この焼結体の結晶粒度は、原料粉末の粒径も、予めこの粒度範囲に調整し、酸化物の配合により、焼結中の成長を抑制することにより得られる。

【0030】本発明の熱電材料は、上記のスカッテルダイトの結晶粒と、粒界に分散した金属酸化物とから成る焼結体として構成される。金属酸化物は、原料粒子中に含まれ、焼結加熱時の主相粒子の粒成長や拡散を抑制する。原料のスカッテルダイト系化合物の粉末粒径を予め微細に調整することにより、焼結体は微細結晶が得られる。

【0031】結晶粒の微細化は、熱伝導率 κ をさらに低下させることができ、性能指数を向上させることができる。即ち、焼結体の結晶粒径に対する結晶粒界の面積が大きくなり粒界におけるフォノンの散乱を促進して、熱伝導率を低下させ、熱電材料としての性能指数を向上させるのである。結晶粒界に散乱する酸化粒子自体も、また、フォノンの散乱中心として作用し、熱伝導率の低下に寄与する。

【0032】金属酸化物は、安定な金属酸化物が利用できるが、好ましくは、希土類金属の酸化物が使用される。希土類金属の酸化物粒子自体も、結晶粒界に存在してゼーベック係数を高めることができる。希土類金属には、La、Ce、Smが使用され、特に、Ceが好ましい。

【0033】このような金属酸化物の分散は、後述のように、不安定なフィルドスカッテルダイト系熱電材料においては、焼結過程で粒子間の拡散が抑制されるので、フィルドスカッテルダイト系化合物の不安定性を克服でき、その熱的な安定性も向上する。

【0034】金属酸化物は、好ましくは、熱電材料中に0.1~15%（重量）が含まれる。0.1%未満では、粒成長抑制効果は小さく、15%を超えると効果は飽和する。好ましくは、酸化物含有量は、1~10%の範囲がよい。

【0035】上記熱電材料は、Sbを含むスカッテルダイトの粉末又はその構成原料と、分散されるべき金属酸化物との混合粉から、予め成形体を形成し、これを焼結して焼結体とする。原料粉末は、例えば、スカッテルダイトが CoSb_3 化合物であるときには、予め溶製された CoSb_3 化合物粒子が利用でき、又は、 CoSb_3 組成に配合調整した金属CoとSbの混合粉であってもよい。

【0036】本発明においては、混合法には、スカッテルダイトの原料粉末に、当該金属を含む水溶液からの沈降法により水酸化物などの不溶性金属化合物を沈殿分散させる方法が採用される。不溶性金属化合物から加熱分

解された金属酸化物の粒子は、スカッテルダイト粒子よりも微細であり、且つスカッテルダイト粒子に均一に分散される。焼結により成形された焼結体には、微細な結晶粒の粒界に微細な酸化粒子を配置することが可能となる。

【0037】沈降法においては、酸化物を得ようとする金属の塩又は水酸化物の水溶液中に、主相となるスカッテルダイト系結晶粉末を均一に分散し、これにpH調整をして、不溶性の微細結晶として沈殿させ、沈降時に、主相結晶表面に付着させる方法である。

【0038】例えば、金属の塩化物水溶液を使用し、これに少量のアンモニア水を加えることによって、主相粒子の周囲に金属水酸化物を均一に付着させることができる。得られた混合物は、加熱分解することによって主相の表面に金属酸化物が均一にかつ薄く分散された混合粉末を得るものである。沈降法を用いることによって、微量の金属酸化物の均一分散が可能となり、成形後の焼結により焼結組織の主相の粒界を酸化物層が取り囲むような組織が得られる。

【0039】上記の金属酸化物の均一分散は、フィルドスカッテルダイト系の熱電材料にも適用されるが、上記同様に、粒界に分散した金属酸化物は、焼結過程での粒子間の拡散も抑制されるために、フィルドスカッテルダイト系化合物の分解を抑制して、その熱的な安定性も向上するものである。

【0040】本発明の別の実施形態は、特に、 CoSb_3 系について、スカッテルダイト系化合物の結晶に遷移金属を含有する CoSb_3 系熱電材料を含む。このような遷移金属には、 CoSb_3 系スカッテルダイト化合物をp型に保持するドーパントとしてMn、Cr、Fe、Ruが利用される。遷移金属の置換量は、スカッテルダイト中1molのCoのうちの0.001~0.01molの範囲がよい。本来、 CoSb_3 スカッテルダイト自体は、p型であるが、これに、Mn、Cr、Fe、Ruを添加してゼーベック係数Sを高めて、パワーファクターを向上させることができる。

【0041】このようなp型元素を CoSb_3 系のスカッテルダイトのCoに置換するのは、従来の溶製法では、困難であった。本発明は、スカッテルダイト化合物と遷移金属との混合粉末を焼結する過程で、遷移金属をスカッテルダイト結晶に拡散させることにより、Coに対して比較的容易に置換することを可能にする。

【0042】遷移金属には、 CoSb_3 系スカッテルダイト化合物をn型に保持する元素として、Ni族(Ni、Pd、Pt)や貴金属(Cu、Ag、Au)を使用することもできる。これにより、p型のスカッテルダイト系熱電材料と、結晶構造が同じで、熱膨張特性も近似するn型のスカッテルダイト系熱電材料が得られ、両方のスカッテルダイト系熱電材料の焼結接合により、熱的に安定な熱電カップルを構成することができる。

【0043】特に、前記遷移金属の置換には、本発明においては、 CoSb_3 系化合物などの原料粉末と遷移金属を均一に分散させる方法を利用する。このような遷移金属の均一分散させる方法は、 Co と Sb との粉末若しくは CoSb_3 系化合物粉末に遷移金属を無電解メッキして混合粉とするものである。その混合粉を成形後に焼結する。

【0044】さらに、均一分散の別の方法は、 Co と Sb の粉末若しくは CoSb_3 系化合物粉末の表面に遷移金属をメカニカルアロイングして混合粉とするものが採用される。その混合粉は同様に成形後に焼結する。さらにまた、均一分散の方法は、遷移金属を含む水溶液中で、 Co と Sb との粉末若しくは CoSb_3 系化合物粉末を分散して水素還元して混合粉末とする方法が採用される。

【0045】このような遷移金属の均一分散させる方法は、 CoSb_3 系スカッテルダイトを n 型に変換する元素として、ニッケル族(Ni 、 Pa 、 Pt)や貴金属(Cu 、 Ag 、 Au)の添加にも利用される。

【0046】焼結に先立って、予め、 Sb を含むスカッテルダイト系化合物の原料粉末を調製するには、種々の方法が利用できる。好ましくは、 Co 及び Sb を含む原料を溶融した後、凝固させ、次いで、均質化熱処理を行って、固体中に所望のスカッテルダイト結晶相、例えば、 CoSb_3 化合物を均一に析出させ、所要の粒度に粉碎する方法が採用される。

【0047】この方法は、 CoSb_3 化合物を例示すれば、 Co 、 Sb 及び、その他の前記所要の金属を、前記化合物の組成になるように配合し、雰囲気为非酸化性、特に、不活性にした溶解炉でルツボ内で溶解する。溶解保持後、そのまま炉内で CoSb_3 化合物の析出開始温度(約 876°C)以下の析出温度($600\sim 860^\circ\text{C}$)に高温保持して均質化熱処理を行う。均質化熱処理により、 CoSb_3 系化合物を完全に析出させて偏析をなくし均質化する。

【0048】前記均質化熱処理後冷却した塊は、粉碎し、所望の粒径分布に分級して、 CoSb_3 系化合物の粉末に供される。この粉碎・分級の段階で、スカッテルダイト系化合物の粒径は、焼結体の結晶粒度を決めるので、 $100\mu\text{m}$ 以下の所望の範囲に調整する。スカッテルダイト系化合物の粉末は、上述したような方法で、金属酸化物粉と、さらに好ましくは、遷移金属と、均一に混合され、混合粉末は、通常は、圧縮されて成形体にされる。

【0049】本発明の熱電材料の焼結には、好ましくは、放電プラズマ焼結法が採用される。放電プラズマ焼結装置は、真空容器内に、炭素で形成された円筒ダイと、ダイ中空部に両端から挿入される2つの炭素パンチを有し、両方のパンチ間にパルス電流を供給する電源を備え、両方のパンチを加圧するための加圧手段を有して

いる。円筒ダイ内に、予めスカッテルダイト粉末と所要の金属酸化物と所要の遷移金属を含む成形体を装入し、両方のパンチをダイ内に装入して、パンチ端面で成形体を加圧する。この加圧の際、真空中で、両方のパンチのパルス電流を流して、これにより成形体加熱され圧縮され、緻密化する。

【0050】成形体のスカッテルダイト結晶粒は導電性であって焼結の際に成形体には電流が流れるが、成形体内部では、加熱初期には多数の接触する結晶粒子の相互間でプラズマ放電を生じて発熱して、粒子表面から高温に加熱され、急速に緻密化が進行する。成形体は、電流が結晶内部を通る際のジュール熱によっても加熱される。混合物中の金属酸化物は、焼結の際の粒成長を防止して、配合時のスカッテルダイト粒径のレベルを維持することができる。焼結温度は、焼結条件は、プレス圧力 $100\sim 1000\text{kgf/cm}^2$ 、焼結温度は、スカッテルダイト結晶の溶融温度より低い、 $600\sim 800^\circ\text{C}$ 程度が好ましい。

【0051】放電プラズマ焼結法によれば、成形体の寸法に対して適当な電流を選べると、10分以内で、通常は2～5分で短時間で焼結度90%以上の焼結を完了することができる。

【0052】本発明の熱電材料は、好ましくは、上記のように、 $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ (希土類金属 Ln は、 $0 < y \leq 1$ 、 Fe が $0 < x \leq 4$)で表される組成式を有するフィルドスカッテルダイト化合物を含む。フィルドスカッテルダイト化合物は、 CoSb_3 結晶構造の空孔に他の希土類元素を充填し、電荷補償のために Co の一部あるいは全てを Fe で置換した化合物であり、希土類元素 Ln は、特に、 La 、 Ce 、 Pr 、 Nd 、 Sm 、 Gd などが利用される。

【0053】希土類金属 Ln は、好ましくは、 Ln を $0.4 \leq y \leq 1$ とし、且つ、 Fe を $2 \leq x \leq 4$ とするのがよい。 $0.4 > y$ とすると、充填率が下がりにすぎて、フォノン散乱効果が小さくなり、 $y > 1$ とすると、過剰となった希土類金属元素が異相として析出する。この場合、 Fe を $2 \leq x \leq 4$ とするのは、スカッテルダイトが P 型となるためのキャリア濃度を確保ためである。

【0054】さらに好ましくは、 Ln と Fe の組成が、 $3 \leq x \leq 4$ で、且つ $0.8 \leq y \leq 1$ である。この組成範囲は、フォノン散乱による熱伝導率 κ の低減効果と適切なキャリア濃度が得られるので好ましい。

【0055】 Ln として2種類以上の希土類金属を含むことができる。異なる種類の元素が充填された格子の質量及び歪みの差によって、フォノンの散乱を増大し、さらに熱伝導率 κ を低減することができる。例えば、 La と Ce との組み合わせが利用でき、 $\text{La}:\text{Ce}$ との含有量のモル比が、 $40:60\sim 60:40$ の割合で選ばれる。このモル比の範囲が、格子質量及び歪みの差の効果が顕著であるので好ましい。

【0056】本発明の熱電材料は、 L_n に代えて、 Hf を利用することができ、 $Hf_yFe_xCo_{4-x}Sb_{12}$ （ここで、 $0 < x \leq 4$ 、 $0 < y \leq 1$ ）の組成を有するフィルドスカッテルダイト系化合物からなる熱電材料を主成分とする熱電材料を含む。このような Hf 含有スカッテルダイト系熱電材料には、 Hf スカッテルダイト系化合物と共に、金属酸化物を含む焼結体であるのが好ましい。金属酸化物には、上記の一種以上の希土類金属 L_n の酸化物が利用される。その酸化物の金属には、 La と Ce との組み合わせが利用できる。

【0057】焼結体は、スカッテルダイト型結晶が、主として上記組成のスカッテルダイト化合物から成り、さらに、少量の $FeSb_3$ 化合物および金属 Fe 、 Co 及び Sb 、他の金属元素を添加した化合物を含んでもよい。

【0058】本発明の熱電材料は、上記金属酸化物が、上記組成の化合物の結晶の粒界に分散したものが利用される。このような酸化物分散焼結体は、予め調製された上記組成の化合物粉末に、酸化物の微粉を混合して、これから所望の形状に成形し、この成形体を焼成することによって得られる。

【0059】焼結のためのフィルドスカッテルダイト系化合物の原料粉末の調製には、 $CoSb_3$ 系スカッテルダイトの溶製方法と同様の方法が利用できるが、好ましくは、 Fe 、 Co 、 Sb 、充填元素、例えば、 Ce を含む金属原料を溶融して凝固させ、次いで、均質化熱処理を行って、固体中にフィルドスカッテルダイト系化合物を均一に析出させ、粉碎して、所要の粒度に分級調整する方法が採用される。

【0060】このような溶融凝固法には、好ましくは、 L_n 、 Fe 、 Co 及び Sb の原料金属を、前記化合物の組成になるように不活性ガス中で秤量し、石英管アンプル中に真空封止する。このアンプルを電気炉にて加熱し溶解した後、急冷して凝固させる。急冷後のアンプルを再度、電気炉内で融点以下で、フィルドスカッテルダイトの析出可能な温度、例えば $600 \sim 800^\circ C$ に高温保持して均質化熱処理を行う。均質化処理により、フィルドスカッテルダイト系化合物を完全に析出させて均質化する方法が採用される。

【0061】均質化熱処理後冷却した塊は、粉碎し、所望の粒径分布に分級して、フィルドスカッテルダイト化合物を含む焼結用の粉末に利用される。

【0062】本発明においては、組成が調製されたフィルドスカッテルダイト系化合物は、さらにメカニカルアロイング処理により均質化処理をするのが好ましい。メカニカルアロイングは、合金中に残る $FeSb_2$ 相を低減し、フィルドスカッテルダイトの均一な単相を得ることができる。焼結体は、金属相である $FeSb_2$ 相を低減することによって、ゼーベック係数 S を向上させ、且つ、熱伝導率 κ を低減することができる。

【0063】本発明の $L_nyFe_xCo_{4-x}Sb_{12}$ 系フィルドスカッテルダイトの熱電材料においては、特に、 $FeSb_2$ 及び Sb を含む不純物濃度を極力低減することが、熱電性能を維持するために、重要である。本発明においては、 $L_nyFe_xCo_{4-x}Sb_{12}$ の組成のフィルドスカッテルダイト系熱電材料において、フィルドスカッテルダイト結晶相中に $FeSb_2$ 相が、X線回折によるフィルドスカッテルダイト結晶相のピーク回折強度に対する $FeSb_2$ 相のピーク回折強度の強度比で、1%以下の含有量とする。熱電材料中に $FeSb_2$ 相が回折強度比で1%を越える量に増加する時は、材料は、上記フィルドスカッテルダイトの分解を意味し、熱電材料の熱伝導率が上昇する。特に、 $FeSb_2$ 相の回折強度比は、0.1%以下に制限される。

【0064】このようなフィルドスカッテルダイト系熱電材は、原料粉末の調整から焼結前の全ての処理を非酸化性雰囲気中で行い、酸素の混入を防止することにより行う。非酸化性雰囲気は、不活性ガス雰囲気、特に好ましくは、真空中が採用される。

【0065】非酸化性雰囲気制御は、上述のように、石英管アンプル中に真空封止して、電気炉にて加熱溶解し、急冷後のアンプルを再度、電気炉内で均質化熱処理を行うことによりすることができる。

【0066】さらに、均質化熱処理後冷却した塊は、粉碎し、分級して、フィルドスカッテルダイト化合物を含む焼結用の粉末を貯蔵する工程を、 Ar 雰囲気制御下で行う。組成が調製されたフィルドスカッテルダイト系化合物を、さらにメカニカルアロイング処理する場合も、 Ar 雰囲気制御下でなされる。予備成形後に、好ましくは、上記の真空中での放電プラズマ焼結法により焼結され、焼結体を得る。

【0067】焼結体は、このような雰囲気制御下で調製された粉末から形成されるので、焼結前の粉末表面に酸素が付着していないために、焼結時に充填元素である希土類金属の酸化によって生じる脱落によるフィルドスカッテルダイト分解が発生しない。これにより、焼結後も $FeSb_2$ などの第2相不純物相の発生を低く抑えることができる。

【0068】本発明のフィルドスカッテルダイト系熱電材料は、ドーパントとして Ni 、 Pd 、 Pt のいずれかの遷移元素を選択し、熱処理により得られた焼結体を含み、 Ni 、 Pd 、 Pt は、 Co を完全に置換してもよい。

【0069】特に、本発明のフィルドスカッテルダイト系熱電材料には、 $L_nyFe_xM_{4-x}Sb_{12}$ （ここで、 L_n は希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）の組成比を有し、 M が Ni 、 Pd 、 Pt のいずれかであるフィルドスカッテルダイトを含む。

【0070】 Co を含むフィルドスカッテルダイトが、安定な $CoSb_3$ 相を生成して、充填が不可能になるけ

れども、Coを置換したNi、Pd、Ptが、Sbとの安定な化合物が存在しないので、完全なドーパントとして作用する。従って、第2相を生成せずにキャリア濃度の制御が可能となる。このようなフィルドスカッテルダイトは、特に、Ni、Pd、Ptを含んで、n型フィルドスカッテルダイト系熱電材料として利用することができる。

【0071】このような、Ni、Pd又はPtで置換した $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{M}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ （ここで、Lnは希土類金属、 $0 \leq x \leq 4$ 、 $0 \leq y \leq 1$ ）のフィルドスカッテルダイト系熱電材料は、焼結の前処理工程を真空あるいは不活性ガス雰囲気中において行なわれる。

【0072】また、本発明の熱電カップルは、p型とn型のSb含有スカッテルダイト熱電材料を焼結によって接合一体化したp-n接合部を有する焼結体である。このような熱電カップルでは、高温端で電極材料のような熱膨張係数の異なる金属との接触がないため、断線や接触不良の発生を低減でき、信頼性及び耐久性を向上することが可能となる。

【0073】Sb含有スカッテルダイト熱電材料は、p型として、上記の $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{Co}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ 系フィルドスカッテルダイトが利用され、n型には、Ni、Pd又はPtで置換した $\text{Ln}_y\text{Fe}_x\text{M}_{4-x}\text{Sb}_{12}$ 系フィルドスカッテルダイトが利用され、熱電性能の高い熱電カップルを構成することができる。

【0074】熱電カップルは、p型及びn型のスカッテルダイト材料粉末から、それぞれ、成形体にし、p型及びn型の成形体を接触するように合わせて、焼結して一体化する。一体化した焼結材料は、p-n接合面を含むように切断或いは加工し、p-n接合材料を形成し、次いで、p-n接合面の一部を材料の先端側に残して且つp-n接合面の残部を除去するように接合材料を切開する。このようにして形成された熱電カップルは、先端側でのみp-n接合面を有し、高温側とされ、後端部側は、切欠き部によりp型及びn型の熱電材料が分離される。後端側は、低温側であって、金属導体がリードとして通常の方法、例えば、蟬付けにより接続される。通常は、複数の熱電カップルが、リードにより直列に接続され、熱電モジュールとして、発電に使われる。

【0075】本発明のフィルドスカッテルダイト系熱電材料を用いた熱電モジュールは、熱源を有する装置に使用される。熱源から温度差を熱電モジュールに与えることによって生じる電力で装置の内部駆動を行う電源コードレス装置として利用する。このようなフィルドスカッテルダイト系熱電モジュールを用いることによって、例えば触媒燃焼や石油バーナーなどの400℃を超える高温の熱源に対しても使用可能となる。

【0076】

【実施例】（実施例1）本実施例の熱電材料は、スカッテルダイトとして CoSb_3 化合物を使用し、スカッテ

ルダイト粒子の周りに金属酸化物を細かく分散させるために、焼結前の混合粉の調製に溶液からの沈降法を利用した。

【0077】沈降法を用いることによって、化合物粒子と微量の金属酸化物との均一分散が可能となる。この混合粉末を成形して焼結により緻密焼結体とする。溶液からの沈降法は、酸化物を得ようとする金属の塩化物水溶液に、主相となる粉末を均一に分散させ、少量のアンモニア水を加えることによって、粉末粒子の周囲に金属水酸化物を均一に付着させるものである。これを脱水後に加熱して分解させて主相粒に金属酸化物が均一にかつ薄く分散された混合粉末を得るものである。混合粉末は、所望形状に成形した後に、焼結される。

【0078】具体的には、金属Co（純度99.9985%）と金属Sb（純度99.9999%）及び金属Fe（純度99.9%）を、焼結後 $\text{Co}_{0.997}\text{Fe}_{0.003}\text{Sb}_3$ の組成比になるように秤量した金属材料を、Ar雰囲気電気炉のルツボ内で溶解温度1100~1200℃に加熱して2h保持して溶解した。次に、ルツボ内の溶湯をそのまま CoSb_3 の析出温度（876℃）以下である850℃にて10h加熱保持して均質化処理し、固相拡散によりスカッテルダイト型結晶を得る。得られたインゴットは粗粉碎した後、遊星ボールミルにて平均粒径100μm以下に微粒化した。これにより CoSb_3 系化合物の粉末が得られた。

【0079】この粉末を、 LaCl_3 水溶液中に分散させ、少量のアンモニア水を滴下することによって、 CoSb_3 系化合物粉末に不溶性の $\text{La}(\text{OH})_3$ を析出させ、混合沈殿物を得た。沈殿物は脱水乾燥され、加熱されて水酸化物を分解し、 CoSb_3 系化合物粉末の粒子表面に La_2O_3 粒子が均一に分散した混合粉末を得た。この混合粉末を予備的にプレス成形した成形体を、放電プラズマ焼結機を用いて焼結した。焼結条件は、プレス圧力500kgf/cm²、焼結温度700℃、4分保持とした。

【0080】このようにして得られた化合物と La_2O_3 の混合焼結体のSEM写真を図1(a)に示す。また、図1(b)には比較のために、同じ条件で焼結した $\text{Co}_{0.997}\text{Fe}_{0.003}\text{Sb}_3$ 化合物のみの焼結体のSEM写真を示す。図より、 $\text{Co}_{0.997}\text{Fe}_{0.003}\text{Sb}_3$ 化合物と La_2O_3 との混合焼結体は、粒成長が抑制された結果、微細な粒子で形成されていることが判る。これらの試料を測定した熱伝導率 κ を、図2に示すが、熱伝導率 κ は最小値で4.5W/mKとなり、従来の6W/mKから低減できた。

【0081】（実施例2）本発明の実施例は、 CoSb_3 系化合物粉末に遷移金属を均一に分散し、焼結して焼結体とした。

【0082】遷移金属としてCuの場合を例示すると、塩化銅を水溶液中に溶解し、 CoSb_3 化合物粉末を添

加して、40～60℃で保持して、Cu皮膜により粒子が被覆されたCoSb₃化合物粉末が得られた。Cu被覆粒子を圧縮成形して、成形体を、実施例1と同様の条件で、放電プラズマ焼結法により焼結した。成形体は、印可圧力500kgf/cm²、焼結温度700℃の条件で4分保持された。

【0083】このようにして得られたCu皮膜被覆CoSb₃化合物の焼結体のゼーベック係数と温度の関係を図3に示す。ゼーベック係数は負の値を示し、Cuの置換によってn型に変化したことが判る。従来、Cuを粉末の状態で添加した場合には、n型への変化は観察されておらず、均一分散によってCuからCoへの置換が促進されたことが判る。

【0084】(実施例3) CoSb₃系熱電材料について、遷移金属Feを添加する試験を行った。硝酸鉄の水溶液中にCo及びSbの粉末を、焼結後組成がCoに対して0.3mol%置換した組成(Co_{0.997}Fe_{0.003}Sb₃)となるように成分調製して分散させて、次いで、水溶液を蒸発乾固させて、粉末を得た。

【0085】水素還元には粉末を700～800℃に加熱して、3%水素含むAr気流中で保持して、酸化鉄を水素還元した。Co、Sb及びFe微粉末が均一に分散した混合粉末を得た。

【0086】この混合粉末を、予備的に成形し、CoSb₃系化合物の溶解温度(876℃)以下においてAr雰囲気中で、10～30h加熱処理を行った。得られた粉末を、さらに、粉碎して、実施例1と同様に、放電プラズマ焼結法により焼結して、化合物焼結体を得た。

【0087】図4及び図5に、この様にして作成したCo_{0.997}Fe_{0.003}Sb₃化合物焼結体のゼーベック係数S及びパワーファクタを示す。異相の析出が抑制された結果、ゼーベック係数Sが増大し、パワーファクタが増大している。また、この方法は出発原料にCoSb₃系化合物粉末を用いても同様に行えるものであり、得られた混合粉末を放電プラズマ焼結することによって、Co_{0.997}Fe_{0.003}Sb₃化合物焼結体を得られる。

【0088】(実施例4) この実施例は、フィルドスカッテルダイト系化合物結晶に希土類金属酸化物を均一分散させた焼結体を扱っている。原料には、金属セリウムCe(純度99.9%)と鉄Fe(純度99.9%)とコバルトCo(純度99.9985%)及びアンチモンSb(純度99.9999%)を利用して、焼結後にCeFe₃CoSb₁₂の組成比になるように、Ar雰囲気中で秤量配合した金属材料を、石英管アンプルに真空封止した。アンプルは、電気炉内で溶解温度1000～1100℃に加熱して20時間保持して金属材料を溶解した。

【0089】次に、熔融金属を入れたアンプルを氷水に浸し、急冷して凝固させて、合金塊を得た。塊は、固相

拡散によりフィルドスカッテルダイト型結晶構造を得るために、再度電気炉で700℃にて30時間加熱保持した。得られた塊は粗粉碎した後、遊星ボールミルにて平均粒径100μm以下に微粒化した。得られた粉末は、X線回折法によりフィルドスカッテルダイト結晶の粉末であることが確認された。

【0090】この粉末を、LaCl₃水溶液中に分散させ、少量のアンモニア水を滴下することによって、CeCoFe₃Sb₁₂物成の粉末とLa(OH)₃の混合した沈殿物が生成される。これを乾燥し、加熱して水酸化物を分解し、CeCoFe₃Sb₁₂化合物組成の粉末の粒子表面にLa₂O₃が均一に分散した混合粉末が得られた。この混合粉末を予備的に成形して、放電プラズマ焼結機を用いて焼結した。焼結条件は、印可圧力300kgf/cm²、焼結温度600℃、4分保持とした。また、昇温速度は150℃/分以下とした。

【0091】このようにして得られたCeFe₃CoSb₁₂化合物とLa₂O₃との混合焼結体の熱伝導率κと温度の関係を図6に示す。また、図6には、酸化物を混合しないで、同じ条件で焼結したCeCoFe₃Sb₁₂化合物のみの熱伝導率κも併記した。

【0092】この図から混合焼結体は、粒成長の抑制、粒界でのフォノン散乱の増大などによって熱伝導率κが低減され、かつ従来見られた高温側での熱伝導率の増大も抑制されている。これは粒界に分散したLaが拡散バリアとなったために、高温でのCeFe₃CoSb₁₂化合物の分解が抑制されたからである。

【0093】(実施例5) この実施例は、フィルドスカッテルダイト系化合物の充填元素として少なくとも2種類以上の希土類金属を用いた。金属原料として、La(純度99.9%)と、上記純度のCe、Fe、Co及びSbを、焼結後Ce_{0.5}La_{0.5}Fe₃CoSb₁₂の組成比になるようにAr雰囲気中で秤量・混合し、石英管アンプルに真空封止し、電気炉内で溶解温度1000～1100℃に加熱して20時間保持して溶解した。次に、熔融金属は、アンプルを氷水に浸し急冷して凝固させた。得られた塊を再度電気炉で700℃にて30時間加熱保持し、固相拡散によりフィルドスカッテルダイト型結晶構造を得る。得られた塊は平均粒径100μm以下に微粒化した。

【0094】この粉末を予備的に成形して、放電プラズマ焼結機を用いて焼結した。焼結条件は、印可圧力300kgf/cm²、焼結温度600℃、4分保持とした。また、昇温速度は150℃/分以下とした。このようにして得られた焼結体の熱伝導率κと温度の関係を図7に示す。フォノン散乱増大の効果によって、熱伝導率が低減された。

【0095】(実施例6) この実施例は、フィルドスカッテルダイト化合物の充填元素としてHfを用いるものである。従来希土類元素Lnは合金中で3価と4価の状

態が混在するために、正確な電荷補償が困難であり、キャリア濃度の制御が困難であった。これに対し、Hfは合金中では4価にしかならないために、電荷補償をより正確に行うことが可能となる。

【0096】金属ハフニウムHf（純度99.9%）とFe（純度99.9%）及びSb（純度99.9999%）を、焼結後HfFe₄Sb₁₂の組成比になるようにAr雰囲気中で秤量・混合した金属材料を、石英管アンプルに真空封止し、電気炉内で溶解温度1000～1100℃に加熱して20時間保持して溶解した。次に、アンプルを氷水に浸し急冷して凝固させた。得られた塊を再度電気炉で700℃にて30時間加熱保持し、固相拡散によりスカッテルライト型結晶構造を得た。得られた塊は乳鉢にて粗粉碎した後、遊星ボールミルにて平均粒径100μm以下に微粒化した。

【0097】この例では、酸化物を混合することなく、この結晶粉末を予備的に圧縮成形して、放電プラズマ焼結機を用いて焼結した。焼結条件は、印可圧力300kgf/cm²、焼結温度600℃、4分保持とした。また、昇温速度は150℃/分以下とした。

【0098】このようにして得られた焼結体のゼーベック係数及び導電率と温度の関係を図8及び図9に示す。図より希土類金属を充填したフィルドスカッテルライト系熱電材料に比較して、ゼーベック係数が向上し、導電率が低下していることが判る。これは、従来、価数の違いによって、充填されなかった希土類金属から放出されていたキャリアが減少したためであり、Hfを充填することによって、より正確な電荷補償が可能となり、容易にキャリア濃度の制御が行えるものである。

【0099】（実施例7）この実施例については、Ce、Fe、Co及びSbを主成分とするフィルドスカッテルライト系熱電材料の製造方法において、その合金を調製する工程にメカニカルアロイング法を用いることによって、合金中に微量残留した異相の反応を促進し、単相でかつ均一なフィルドスカッテルライト化合物粉末を得るものである。

【0100】原料金属Ce（純度99.9%）とFe（純度99.9%）とCo（純度99.9985）及びSb（純度99.9999%）を、焼結後CeFe₄CoSb₁₂の組成比になるようにAr雰囲気中で秤量・混合した金属材料を、石英管アンプルに真空封止し、電気炉内で溶解温度1000～1100℃に加熱して20時間保持して溶解した。

【0101】次に、アンプル中で氷水に浸して急冷して熔融金属を凝固させた。得られた塊を再度電気炉で700℃にて30時間加熱保持し、固相拡散によりフィルドスカッテルライト型結晶構造を得る。

【0102】得られた塊は乳鉢にて粗粉碎した後、遊星ボールミルにて3時間メカニカルアロイング処理を行った。メカニカルアロイングにはめのう製のポッド及び直

径5mmのジルコニア製ボールを用いた。メカニカルアロイング処理前と、処理により得られた化合物粉末のX線回折結果を、それぞれ図10（A）と図10（B）に示す。X線回折結果は、メカニカルアロイング処理前に比較してFeSb₂相が低減され、均一な単相が得られたことを示している。

【0103】このようなメカニカルアロイング処理後の粉末に、実施例4と同様にしてLaCl₃水溶液からの沈降法により、Lnの酸化物Ln₂O₃粉末を均一分散させ、予備成形した。成形体は、放電プラズマ焼結機を使用して、実施例4と同じ条件で焼結した。焼結体は、金属相であるFeSb₂相を低減することによって、ゼーベック係数Sを向上し、かつ熱伝導率κを低減することができた。

【0104】（実施例8）原料として、金属Ce（純度99.9%）とFe（純度99.9%）及びSb（純度99.9999%）を、焼結後CeFe₄Sb₁₂の組成比になるようにAr雰囲気中で秤量・混合した金属材料を、石英管アンプルに真空封止し、電気炉内で溶解温度1000～1100℃に加熱して20時間保持して溶解した。次に、アンプルを氷水に浸し急冷して凝固させた。固相拡散によりフィルドスカッテルライト型結晶構造を得るために、上記の塊を再度電気炉で700℃にて30時間加熱保持し、得られた塊は、Ar雰囲気中で乳鉢にて粗粉碎した後、遊星ボールミルにて平均粒径100μm以下に微粒化した。

【0105】この粉末を、Ar雰囲気中でカーボンダイスに封入し、さらに予備的に圧力を印加して成形した。このように、焼結のための前処理を全てAr雰囲気で行うことによって、粉末表面への酸素の付着を防止でき、高温での酸化による充填元素の脱落を防止できる。この得られた予備成形体を、放電プラズマ焼結機を用いて焼結した。焼結条件は、印可圧力300kgf/cm²、焼結温度700℃、4分保持とした。また、昇温速度は100℃/分以下とした。

【0106】このようにして得られたCeFe₄Sb₁₂化合物焼結体のX線回折結果を図11（A）に示す。また、図11（B）には大気中でダイスに封入し予備成形をした焼結体のX線回折結果を併記した。大気中の処理は、X線回折チャートには、CeFe₄Sb₁₂のピーク回折強度が、回折角2θが31°付近に、またFeSb₂相のピークがCeFe₄Sb₁₂ピーク回折線に近接して並んでおり、CeFe₄Sb₁₂に対するFeSb₂の回折線強度比が約0.5にも及ぶことが判る。図11

（A）、Ar雰囲気中でダイス封入した試料ではFeSb₂の相が減少し、CeFe₄Sb₁₂単相が得られていることが判る。この例では、FeSb₂の回折線強度比は0.01以下であった。また、この試料をEPMAにて解析した結果、不純物相の含有率は5重量%以下であり、酸素の含有量は1重量%以下であることが判った。

【0107】次に、これらの試料の熱伝導率 κ と温度の関係を図12に示す。図よりAr雰囲気中で予備成形した焼結体では、熱伝導率 κ が低減されている。これは金属であるFeSb₂が減少し、フォノン散乱が増大したためである。また、この試料のゼーベック係数及び導電率と温度との関係を図13に、さらに、これらより計算される無次元性能指数(ZT)と温度との関係を図14に示す。不純物の低減によって、導電率の低下を抑制しながら、ゼーベック係数を増大することができ、ZTは450℃で1.4に達することが判る。

【0108】(実施例9)この実施例は、ドーパントとしてPtを用いて、CeFe_{2.5}Pt_{1.5}Sb₁₂の組成を有するn型フィルドスカッテルダイト系熱電材料を調製した。原料に、Ce(純度99.9%)とFe(純度99.9%)とPt(純度99.9%)及びSb(純度99.9999%)を使用して、焼結後にCeFe_{2.5}Pt_{1.5}Sb₁₂の組成比になるようにAr雰囲気中で秤量・混合した金属材料から、実施例8と同一の条件で処理して、焼結体を得た。このようにして得られた焼結体の熱伝導率 κ と温度の関係を図15に示す。また、ゼーベック係数及び導電率と温度の関係を図16(A、B)に示す。充填元素の脱落を抑制しながらn型キャリアを増大させたことによって、熱伝導率を低く保ちながらn型フィルドスカッテルダイト系熱電材料を得ることができた。

【0109】(実施例10)この実施例は、p型とn型のフィルドスカッテルダイト系熱電材料から、熱電カップルが、焼結によって一体成形された。

【0110】まず、p型のフィルドスカッテルダイトは、実施例8において得られたCeFe₄Sb₁₂系化合物粉末を用いて、Ar雰囲気中でカーボンダイスに封入し予備的に加圧成形して、p型の成形層とした。

【0111】他方の、n型のフィルドスカッテルダイト系熱電材料は、実施例9において得られたCeFe_{2.5}Pt_{1.5}Sb₁₂系化合物粉末を用いて、このn型の化合物粉末を、既に成形されてダイス中に残された上記のp型の成形層(CeFe₄Sb₁₂系化合物)上に、Ar雰囲気中で封入し、再度圧縮して成形を行った。これにより、p-n2層の予備成形体を得た。

【0112】得られた2層成形体を放電プラズマ焼結機を用いて焼結した。焼結条件は、印可圧力300kgf/cm²、焼結温度700℃、4分保持とした。また、昇温速度は100℃/分以下とした。これによって、図17に示すような、円板状のp型焼結層2とn型焼結層3がその間で接合された熱電材料焼結体1が得られた。この円板状の焼結体1を、垂直な面で幅2~5mmに切断してp-n接合した多数の焼結片10に分離した。

【0113】p-n接合した焼結片は、先端部のみp-n接合面4を残して、他の接合面を切除した。このようにして切欠き部5によりp型とn型の熱電材料部分を

分離した断面がU字状の切片10にした。

【0114】次に、焼結片10は、さらに、長手方向と垂直に切断されて、この例では開放端の断面が正方形となるように、熱電カップル6に成形された。このようにして、焼結によって直接にp-n接合されたフィルドスカッテルダイト系熱電カップル6が得られた。

【0115】さらに、この熱電カップルの開放端は、低温側であるので、金属電極を、例えば半田付けし、複数のカップルをp-n-p-nの順に複数個直列に接合することによって熱電モジュールを得ることができる。

【0116】従来、高温で使用する熱電材料の高温端は、p-n接合するために、例えば鋲付けなどによってMo電極が接合されていた。しかし、400℃を越えるような高温状態では、熱電材料と電極材料の熱膨張係数の差によって生じる歪みによって断線や接触不良が発生する危険性があった。これに対し、焼結によって直接p-n接合をすることによって、異種金属を介さない接合が可能となり、信頼性・耐久性を大幅に向上することが可能となる。

【0117】フィルドスカッテルダイト系熱電モジュールは、熱源を有する装置において熱源により熱電モジュールを加熱することにより、発電するのに利用される。装置内部の駆動電力を発生させ、装置内部に制御用電源として利用され、これにより、装置を電力コードレスにする。

【0118】このような装置には、触媒燃焼装置や石油バーナーなどがある。これらの熱源は、温度は400℃を越えるために、従来の熱電材料では燃焼熱を十分に加えることができなかった。これに対して、フィルドスカッテルダイト系熱電モジュールを用いることによって、400℃以上での動作が可能となり、少量のモジュールで大きな電力を得ることが可能となる。

【0119】熱電モジュールによって得られた電力は、例えばレギュレータ等を用いて昇圧され、内部電気装置の電源に利用される。また、高容量のパワーキャパシタ等を用いることによって、装置の待機中電源や起動時の電力にも用いることができる。

【0120】図18には、電源コードレス化した装置を例示したが、装置本体8は、熱源7を内蔵するが、熱源7に接触して熱電モジュール61が配置されている。熱源7が作動中は、熱電モジュール61により発電された電力が、電流制御部により制御されて、例えば、冷却ファン82、送風ファン83に供給され、装置制御部84には、制御電源として利用される。熱電モジュール61からの給電に余力があるときは、キャパシタ91で蓄電され、熱源7が休止中の場合の電源に使用する。

【0121】

【発明の効果】本発明の熱電材料は、Sb含有スカッテルダイト化合物の結晶粒子の周囲に金属酸化物を分散してなる焼体としたから、結晶粒の微細化と粒界分布の粒

子により、熱電材料としての熱伝導率の低い熱電材料を得ることが可能となり、熱電素子の熱電変換効率を向上できる。

【0122】熱電材料は、Sb含有スカッテルダイト化合物に、希土類金属LnやHfを充填し且つFe置換したフィルドスカッテルダイトを利用することにより、結晶粒の微細化を図ることにより、熱伝導率が低く、性能指数の高い熱電素子の熱電変換効率を提供することができる。

【0123】本発明の熱電材料は、特に、CoとSbとを主成分に含むCoSb₃化合物にCr、Mn、Fe、Ru等の遷移金属を含むことにより、ゼーベック係数を上昇させ、パワーファクターを高める効果がある。

【0124】本発明の熱電材料は、希土類金属Lnを充填し且つCoの一部をFe置換したLn_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂系フィルドスカッテルダイト系結晶について、特に不純物相を5重量%以下に分解を抑えることにより、優れたフィルドスカッテルダイト系熱電材料の安定性を確保し、熱電特性を高めることができる。

【0125】さらに、フィルドスカッテルダイト系熱電材料を、Ln_yFe_xM_{4-x}Sb₁₂（ここで、Lnは希土類金属、MがNi、Pd、Pt）の組成としたので、熱電特性の良好なn型熱電材料として、利用することができる。このn型熱電材料は、特に、上記のように安定化されたLn充填Fe置換したフィルドスカッテルダイト結晶をp型熱電材料として、熱電カップルを形成することができる。

【0126】本発明の熱電カップルは、p型熱電材料とn型熱電材料とを、何れも熱膨張係数の小さいSb含有スカッテルダイト系熱電材料から焼結により直接接合して形成されるから、p-n接合面も焼結により接続されており、従って、高温において使用されても、p-n接合面が割れたり、欠損したりすることなく、熱的に安定で耐久性の高い熱電カップルとすることができる。

【0127】本発明の熱電材料の製造方法は、Sb含有スカッテルダイト系化合物又はその構成成分と金属酸化物の混合粉末を焼結することにより、焼結過程での結晶粒成長を抑制して、スカッテルダイト系化合物の結晶粒を微細化する。これにより、熱伝導率が低く、性能指数の高い熱電素子の熱電変換効率を有する熱電材料を製造することができる。

【0128】遷移金属微粉末を均一分散する方法に水溶液からの沈降法を利用することにより、微細な酸化物粒子を化合物粒子表面に均一に分布させることが可能であり、焼結過程での結晶粒の成長を有効に抑制することができ、熱電材料の熱伝導率を低くするのに有効である。

【0129】また、本発明の熱電材料の製造方法は、特に、CoSb₃系の、スカッテルダイト化合物粉末中に遷移金属微粉末を均一に分散して混合粉末を調製し、こ

れを焼結することによって、スカッテルダイト中Coの遷移金属への置換を促進し、CoSb₃系熱電材料のゼーベック係数を上昇させ、パワーファクターを高める効果がある。特に、遷移金属にMn、Cr、Fe、Ru等のp型ドーパントの使用により、特にp型CoSb₃系熱電材料の性能改善に寄与する。

【0130】CoSb₃系合金粉末への遷移金属の混合が、無電解メッキ法、溶液乾固後の水素還元法、メカニカルアロイングによって均一に分散した遷移金属微粉末との混合粉末を調製し、これを焼結することによって、Coと遷移金属の置換を促進することができる。

【0131】混合粉末の焼結に放電プラズマ焼結法を利用することにより、短時間で均一緻密な焼結体を容易に得ることができ、金属酸化物分散による結晶粒成長抑制の効果とともに、結晶が高密度化され且つ微細化された熱電特性に優れた熱電材料を製造することができる。

【0132】本発明の熱電材料の製造方法は、また、Ln_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂系フィルドスカッテルダイト系化合物を利用する熱電材料の製造の過程で、焼結に至るまで、非酸化性雰囲気中で処理するので、処理過程で酸素により汚染されることがなく、焼結過程で、フィルドスカッテルダイト中のLnなどの酸化とフィルドスカッテルダイトの分解とが防止でき、フィルドスカッテルダイトの安定化を図り、その熱電特性が改善される。

【0133】フィルドスカッテルダイト系化合物焼結体の作製工程において、焼結の前処理の工程を全て真空あるいは不活性ガス中で行うことによって、化合物粉末への酸素の吸着を低減し、焼結時に発生する充填元素の酸化による脱落を防止し、不純物濃度の極めて低い焼結体を得ることができる。

【0134】本発明は、熱電カップルを、p型スカッテルダイト系化合物の粉末と、n型のスカッテルダイト化合物粉末とから形成した成形層を重ねて、焼結するので、カップルのp-n接合を焼結によって形成され、高温における信頼性や耐久性に優れた熱電カップルを得ることができる。

【0135】さらに、フィルドスカッテルダイト系熱電モジュールと熱源を有する装置において、熱源から熱電モジュールに与えられる温度差で発生した電力で装置内部の駆動を行うことによって、高温の熱源に対しても信頼性がありかつ低コストなコードレス装置を得ることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施例のCo_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃化合物とLa₂O₃の混合焼結体の破断面の粒子の分布を示すSEM写真(A)と、Co_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃の単独の同様のSEM写真(B)。

【図2】本発明の実施例に係るCo_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃化合物とLa₂O₃の混合焼結体の熱伝導率と温度の関係を表すグラフ。

【図3】本発明の実施例に係るCuメッキを施したCoSb₃化合物焼結体のゼーベック係数と温度の関係を示すグラフ。

【図4】本発明の実施例に係るFe添加CoSb₃化合物焼結体及びCo_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃化合物焼結体のゼーベック係数と温度の関係を表すグラフ。

【図5】本発明の実施例に係るFe添加CoSb₃化合物焼結体及びCo_{0.999}Fe_{0.001}Sb₃化合物焼結体のパワーファクタと温度の関係を表すグラフ。

【図6】本発明の実施例に係るCeCoFe₃Sb₁₂化合物とLa₂O₃との混合焼結体の熱伝導率 κ と温度の関係を表すグラフ。

【図7】本発明の実施例に係るCe_{0.5}La_{0.5}CoFe₃Sb₁₂化合物の熱伝導率 κ と温度の関係を表すグラフ。

【図8】本発明の実施例に係るHfFe₄Sb₁₂化合物のゼーベック係数と温度の関係を表すグラフ。

【図9】本発明の実施例に係るHfFe₄Sb₁₂化合物熱電材料の導電率と温度の関係を表すグラフ。

【図10】本発明の実施例に係るメカニカルアロイングの前と後のCeCoFe₃Sb₁₂化合物粉末のX線回折チャート(A、B)。

【図11】Ar中処理(A)と、空气中処理(B)とを行った後に放電プラズマ焼結したCeFe₄Sb₁₂化合物焼結体のX線回折結果。

【図12】本発明の実施例に係るCeFe₄Sb₁₂化合物焼結体の熱伝導率 κ と温度の関係を表すグラフ。

【図13】Ar中及び空气中で処理されて後焼結されたCeFe₄Sb₁₂化合物焼結体の温度ゼーベック係数の環形(A)と温度導電率の関係(B)を表すグラフ。

フ。

【図14】本発明の実施例に係るCeFe₄Sb₁₂化合物焼結体の無次元性能指数(ZT)と温度との関係を表すグラフ。

【図15】本発明の実施例に係るCeFe_{2.5}Pt_{1.5}Sb₁₂化合物焼結体の熱伝導率 κ と温度の関係を表すグラフ。

【図16】本発明の実施例に係るCeFe_{2.5}Pt_{1.5}Sb₁₂化合物焼結体の温度ゼーベック係数の関係(A)と、温度導電率の関係(B)を表すグラフ。

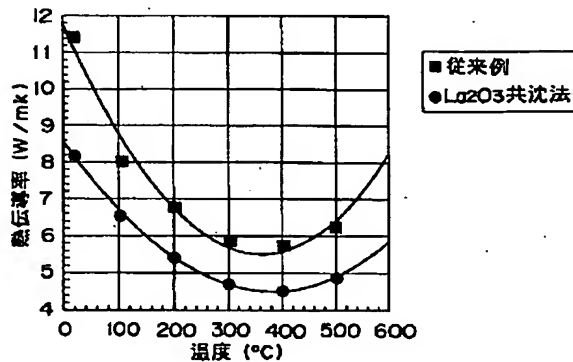
【図17】本発明の実施形態により、p-n接合を有する熱電カップルを製造する工程を示す斜視図(A~D)。

【図18】熱源と熱電モジュールとを備えた装置のブロック図。

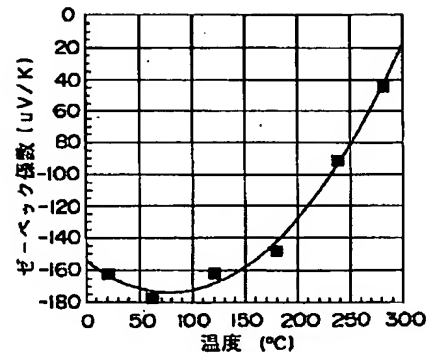
【符号の説明】

- 1 熱電材料焼結体
- 10 焼結片
- 2 p型焼結層
- 3 n型焼結層
- 4 p-n接合面
- 5 切欠き部
- 6 熱電カップル
- 61 熱電モジュール
- 7 熱源
- 8 装置本体
- 80 電流制御部
- 81 キャパシタ
- 84 装置制御部

【図2】

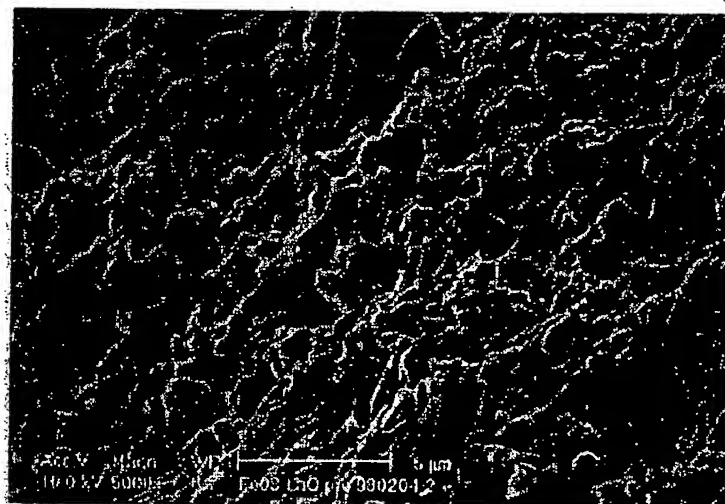


【図3】

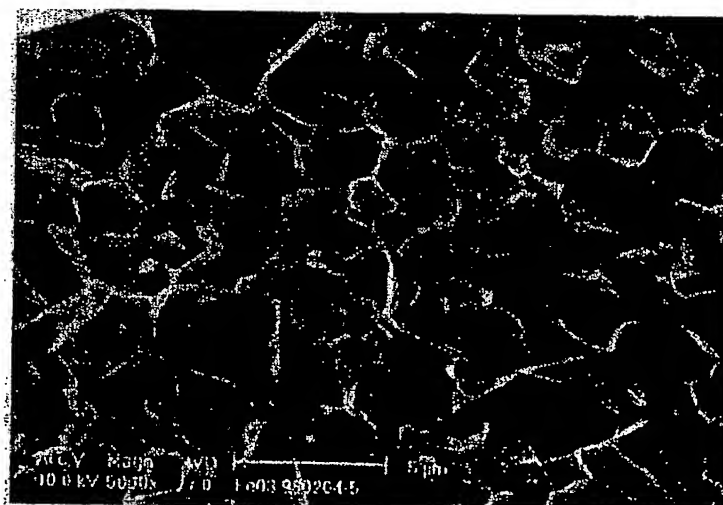


【図1】

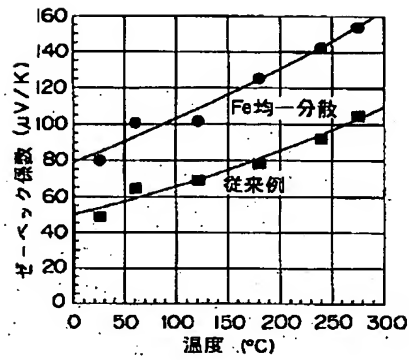
(A)



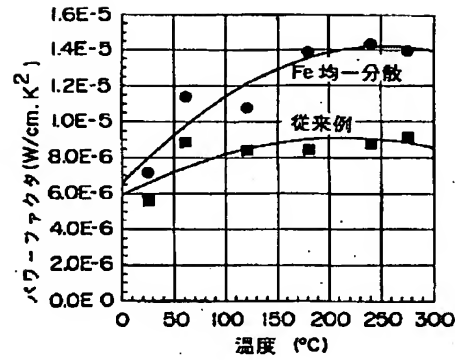
(B)



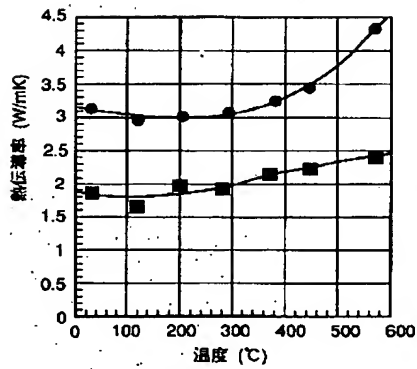
【図4】



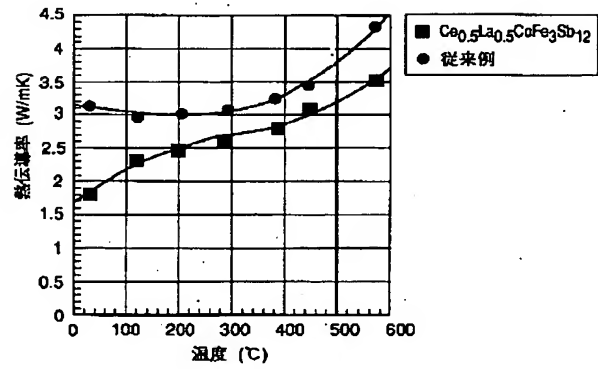
【図5】



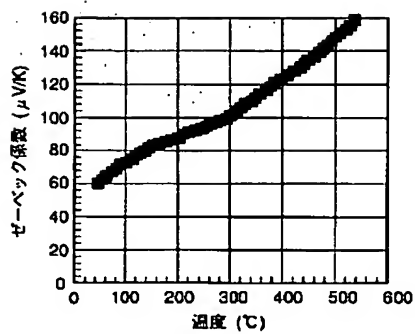
【図6】



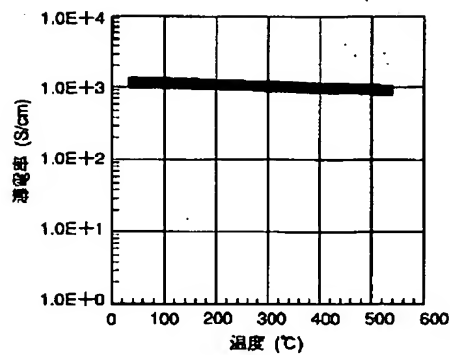
【図7】



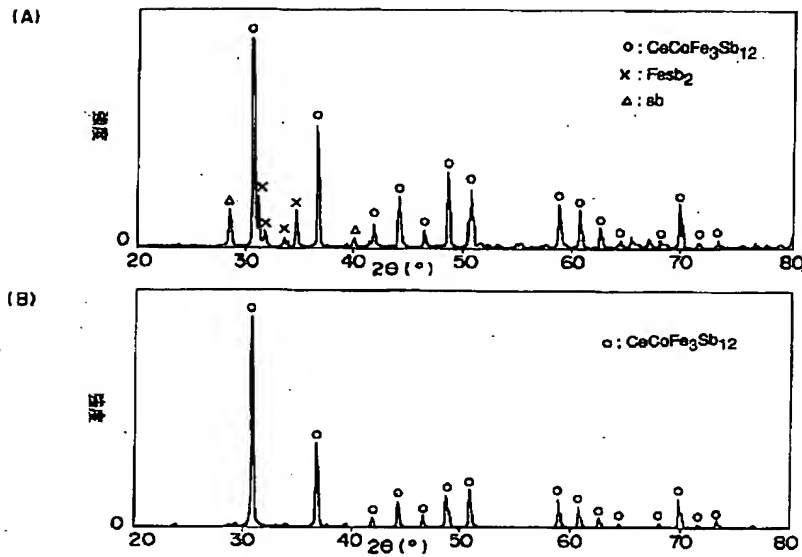
【図8】



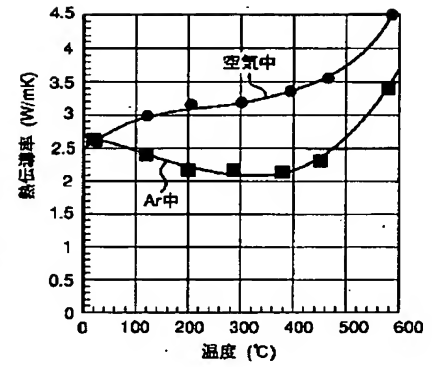
【図9】



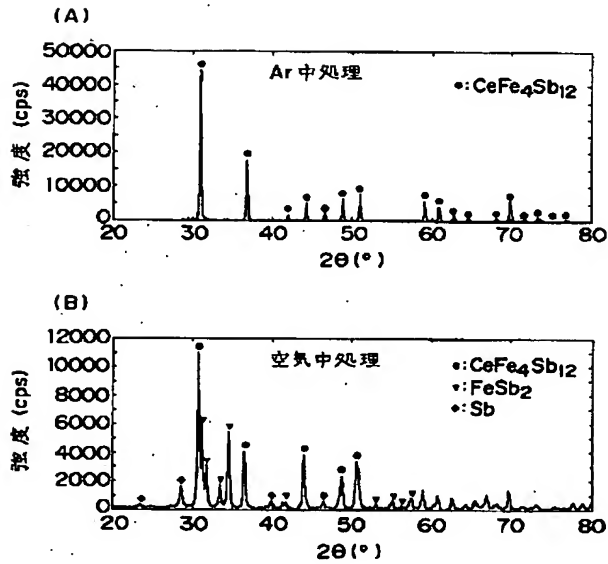
【図10】



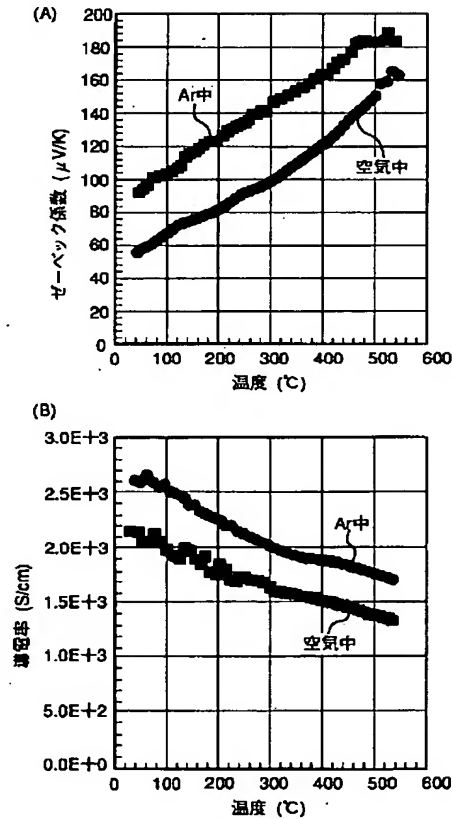
【図12】



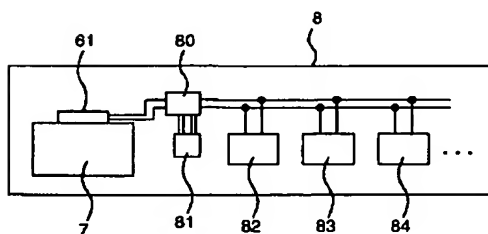
【図11】



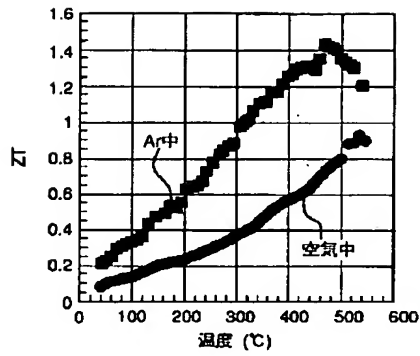
【図13】



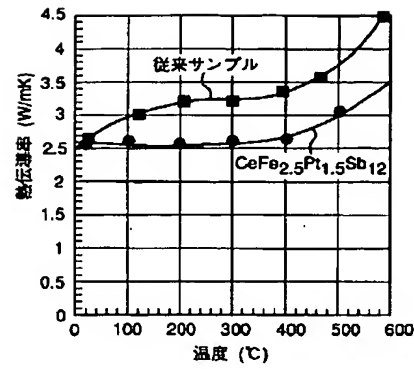
【図18】



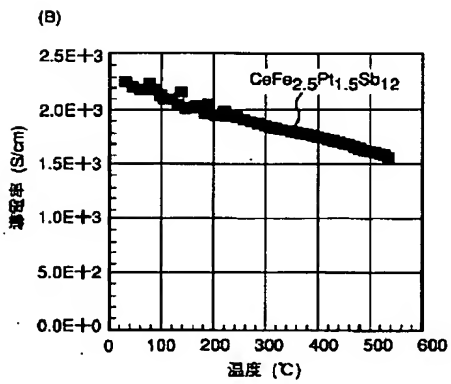
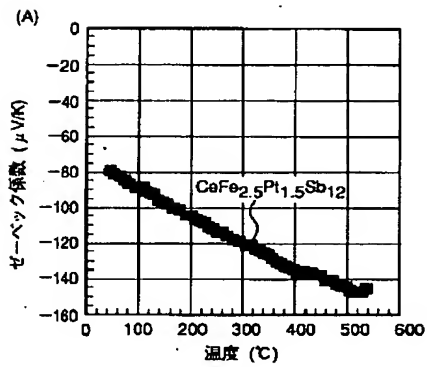
【図14】



【図15】



【図16】



【図17】

